

Examen rápido 1

Completa los siguientes datos de la tabla periódica que se te solicitan a continuación, seleccionando la respuesta correcta.

TABLA PERIÓDICA DE LOS ELEMENTOS

Numbered groups: 1 (IA), 2 (IIA), 3 (IIIB), 4 (IVB), 5 (VB), 6 (VIB), 7 (VIIB), 8 (VIII B), 9 (VIII B), 10 (VIII B), 11 (IB), 12 (IIB), 13 (IIIA), 14 (IV A), 15 (VA), 16 (VIA), 17 (VIIA), 18 (VIIIA).

Callout for Boron (B):
 Número atómico: 5
 Masa atómica: 10.811

- Éste es un elemento de la familia de los calcógenos: _____
- Ésta es la familia de los halógenos: _____
- Éste es un elemento de la familia de los metales de transición interna: _____
- Ésta es la familia de los metales alcalinotérreos: _____
- Éste es un elemento del periodo 5: _____
- Ésta es la familia de los gases nobles: _____
- Éste es un elemento de los metales de transición: _____
- Éste es un elemento del nivel de energía 7: _____

Escribe la familia, grupo, bloque (en mayúscula) y el periodo de los siguientes elementos, sin espacios y con letras y mayúsculas siguiendo el siguiente formato:

Ejemplo : Periodo: 4 Familia : VIA Grupo: 16 Bloque S

[Kr] 5s² 4d² Periodo: _____ Familia : _____ Grupo: _____ Bloque _____

[Xe] 6s¹ 4f¹⁴ 5d¹⁰ Periodo: _____ Familia : _____ Grupo: _____ Bloque _____

[Xe] 6s² 4f¹⁴ 5d¹⁰ 6p⁵ Periodo: _____ Familia : _____ Grupo: _____ Bloque _____

[Ar] 4s² 3d⁶ Periodo: _____ Familia : _____ Grupo: _____ Bloque _____

[Ne] 3s² 3p⁵

Periodo: _____ Familia : _____ Grupo: _____ Bloque _____

[Xe] 6s¹

Periodo: _____ Familia : _____ Grupo: _____ Bloque _____

NOTA: de no seguir el formato, la respuesta se tomará como errónea.

Escribe el símbolo del elemento para los siguientes átomos, todos son neutros:

Periodo 4 familia VIIB :

Periodo 3 familia III A :

Periodo 7 familia IB :

Periodo 5 familia IIA :

Periodo 6 familia VA :

Periodo 4 familia VIIIA :

Periodo 2 familia IVA :

Periodo 5 familia VIB :

Periodo 7 familia IA :

Periodo 5 familia IVB :